(19) 日本国特許庁 (JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2001-26812 (P2001-26812A)

(43)公開日 平成13年1月30日(2001.1.30)

(51) Int.Cl.7

識別記号

FΙ

テーマコート\*(参考)

C 2 1 C 7/04

7/06

C21C 7/04 7/06 D 4K013

審査請求 未請求 請求項の数4 OL (全 13 頁)

(21)出願番号

特願平11-202638

(71)出願人 000006655

(22)出願日

平成11年7月16日(1999.7.16)

新日本製鐵株式会社

東京都千代田区大手町2丁目6番3号

(72) 発明者 溝口 利明

愛知県東海市東海町5-3 新日本製鎌株

式会社名古屋製鐵所内

(72)発明者 上島 良之

愛知県東海市東海町5-3 新日本製鐵株

式会社名古屋製鐵所内

(74)代理人 100059096

弁理士 名嶋 明郎 (外2名)

Fターム(参考) 4K013 BA08 BA14 EA18 EA19 EA23

**EA24** 

## (54) 【発明の名称】 溶鋼用脱酸合金

## (57)【要約】

【課題】 本発明は溶鋼脱酸時に脱酸生成物毎に均一な 組成を有し、かつ破砕性の良い脱酸生成物を鋼中に微細 分散できて、介在物性欠陥の少ない鋼材を、煩雑な脱酸 工程を経ることなく、効率的に得ることができる優れた 溶鋼用脱酸合金を提供する。

【解決手段】 重量%で金属元素の合計が100%以下で、 Fe: 20~90%、Ti+Al ≥9.5% および不可避的不純物か らなり、Ti/AT重量比で1~40の条件を満足することを 特徴とする溶鋼用脱酸合金。

## 【特許請求の範囲】

【 請求項 1 】 重量%で金属元素の合計が100%以下で、Fe: 20~90%、Ti+A1 ≧ 9.5%、および不可避的不純物からなり、Ti/A1重量比で 1~40の条件を満足することを特徴とする溶鋼用脱酸合金。

1

【請求項2】 重量%で、Ca、Mg、Si、Mn、Zr、Cr、希 土類金属の1種あるいは2種以上の含有量を50%未満に したことを特徴とする請求項1に記載の溶鋼用脱酸合 金。

【請求項3】 重量%で、Li、Na、Kの1種あるいは2種以上のアルカリ金属、および/またはBe、Sr、Baの1種あるいは2種以上のアルカリ土類金属の含有量を合計で20%以下にしたことを特徴とする請求項1または2に記載の溶鋼用脱酸合金。

【請求項4】 重量%で、不純物元素としてV、Nb、Ta、Mo、Wの1種あるいは2種以上の含有量を合計で5%以下にしたことを特徴とする請求項1または2または3に記載の溶鋼用脱酸合金。

#### 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、溶鋼用脱酸合金に 関するものである。

# [0002]

【従来の技術】溶鋼用脱酸合金として(1) A1による脱酸、(2) Tiによる脱酸(特公昭48-29005)、(3) A1脱酸、(2) Tiによる脱酸(特公昭48-29005)、(3) A1脱酸、TiあるいはTi合金脱酸後のCa添加による複合脱酸・介在物形態制御(特公昭63-41671)、(4) Caおよび/またはMo-Si-希土類金属-Ti-A1合金による脱酸・介在物形態制御(特開平10-176213)、(5)A1-TiあるいはA1-Ti-Si-Mn合金による脱酸・介在物形態制御(特公昭55-18544、特公昭55-18545)などが開示されている。

# [0003]

【発明が解決しようとする課題】上記のどとき、脱酸合金のうち、(1) あるいは(2) の合金による脱酸では、脱酸で生成する酸化物系介在物(アルミナあるいはチタニア)がクラスターを形成し、溶鋼との見かけ比重差が小さく浮上分離し難くなるため、鋼中に 500μm以上の介在物が残留し、冷延時のスリバー疵や深絞り時の割れやピンホール等の製品の表面欠陥や内部欠陥は発生しやすいという問題があった。さらに、これらの介在物は連続 40 鋳造時に浸漬ノズル内壁に付着・堆積し、閉塞を引き起こすことが知られている。

【0004】これらの問題を解決するために、発明されたのが前記(3)~(5)における脱酸合金による介在物形態制御であるが、一般的にこのように合金を数回に分けて添加する逐次脱酸法では均一な介在物形態制御は困難(介在物組成のバラツキが大きい)で、精練時間が長くなり操業上非効率的であるうえ、100μm程度の介在物が問題となる破胴やピンホール等の深絞り製缶時に発生する欠陥については完全に防止できなかった。

【0005】本発明は、とのような課題を有利に解決するためになされたものであり、薄鋼板、極薄鋼板、鋼管、棒鋼、線材等の圧延鋼材において製品欠陥の原因となる粗大で高硬度の酸化物系介在物を、従来のような煩雑な脱酸工程を経るととなく、鋼中の酸化物系介在物を微細でかつ破砕性の良好な形態に制御して無害化することができる。さらに、浸漬ノズル閉塞による操業トラブルの防止により、耐火物コスト低減、浸漬ノズル交換に伴う生産性低下防止が可能となる。上記鋼材における介在物起因の製品欠陥とは、例えば自動車、家電用途の薄鋼板のスリバー欠陥、容器用の極薄鋼板の破胴やピンホール欠陥、油井管用鋼管のUST欠陥、線材におけるへが疵等である。

#### [0006]

20

【課題を解決するための手段】上記課題を解決するため になされた本発明の溶鋼用合金は、重量%で金属元素の 合計が100%以下で、Fe: 20~90%、Ti+A1 ≥9.5%、およ び不可避的不純物からなり、Ti/AI重量比で1~40の条 件を満足するととを特徴とするものである。また、溶鋼 の清浄性、脱酸時の介在物微細化、および圧延時の破砕 性を向上させるために、必要に応じ、重量%で、Ca、M q、Si、Mn、Zr、Cr、希土類金属の1種あるいは2種以 上を50%未満の範囲で含有させることもできる。また、 溶鋼清浄性をさらに向上させるためには、重量%で、L i、Na、Kの1種あるいは2種以上のアルカリ金属、お よび/またはBe、Sr、Baの1種あるいは2種以上のアル カリ土類金属を合計で20%以下の範囲で含有させるとよ い。また、上記合金元素の蒸気圧を高め、歩留を低下さ せるV、Nb、Ta、Mo、Wの不純物元素は1種あるいは2 種以上の含有量の合計で5%以下とすることが好ましい。 [0007]

【発明の実施の形態】以下に本発明の好ましい実施の形態を示す。本発明でいう溶鋼用脱酸合金とは、鋼板、鋼管、形鋼、棒鋼、線材など圧延鋼材を製造するに際し、溶鋼を脱酸し、脱酸生成物を微細でかつ良破砕性を有する酸化物系介在物に形態制御するために開発されたものであり、重量%で金属元素の合計が100%以下で、Fe: 20~90%、Ti+A1 ≥9.5%、および不可避的不純物からなり、Ti/A1重量比で1~40の条件を満足することを特徴とする。

【0008】Feの含有量を20~90%としたのは、90%超では添加する合金量が多くなり過ぎ、溶鋼温度の低下が起こって鋳造が困難になったり、添加に時間がかかり生産性に障害を与える。また、20%未満になるとFeの冷材効果による溶鋼と合金の反応速度遅延効果が得られず、結果として粗大化した脱酸生成物が生成する。

【0009】TiとAIの含有量を合計で9.5%以上としたのは、脱酸生成物の多結晶・微細化による圧延時の破砕性を向上させるためであり、とれ未満では、圧延時の破砕 50 による酸化物系介在物の微細化は期待できない。さら に、脱酸生成物を低融点化させ、(1) 溶鋼段階での介在物の合体・浮上・分離促進、(2) 連続鋳造時の浸漬ノズル閉塞を防止させるためにはTi/Al重量比で1~40とする必要がある。Ti/Al重量比が1未満ではアルミナが、40超ではチタン酸化物(TiO、)が生成する。アルミナとチタン酸化物はクラスターを形成しやすいため、上記脱酸生成物の低融点化による溶鋼清浄性向上、および浸漬ノズル閉塞防止効果は期待できない。

【0010】Ca、Mg、Si、Mn、Zr、Cr、希土類金属は、 いずれの元素ともにTiOx-Al,O,系脱酸生成物と複合酸化 10 物を生成し、脱酸生成物をさらに低融点・多結晶化およ び/または微細化させ、溶鋼の清浄性と破砕性を向上さ せる。上記金属元素の1種あるいは2種以上の含有量を 合計で50%未満としたのは、これ以上では介在物が低融 点化しすぎ、圧延方向に伸延される(すなわち圧延方向 に介在物が粗大化) ため、これが製品欠陥に繋がること があるからである。Ca、Mg、希土類金属は強脱酸元素で あるため、TiOx-Al,O, 系脱酸生成物を還元し、脱酸生成 物の一層の微細化を可能とするが、これらの元素は溶鋼 中への歩留まりが悪く、大量の使用は製造コストの増加 20 を招くため、欠陥防止に必要な介在物サイズとの兼ね合 いで使用するのが好ましい。脱酸生成物の微細化効果を 確実に得るためには上記金属元素の1種あるいは2種以 上の含有量を合計で0.1%以上にするのが望ましい。

【0011】Li、Na、Kのアルカリ金属、および/またはBe、Sr、Baアルカリ土類金属は、いずれの元素ともにTiOx-Al,O,系脱酸生成物と複合酸化物を生成し、脱酸生成物をさらに低融点化させ、介在物の合体・浮上・分離促進による溶鋼清浄性を向上させる。上記金属元素の1種あるいは2種以上の含有量を合計で20%以下としたの30は、20%超では介在物が低融点化しすぎ、圧延方向に伸延される(すなわち圧延方向に介在物が粗大化)ため、これが製品欠陥に繋がることがあるからである。脱酸生成物の合体・浮上・分離促進による溶鋼清浄性向上効果を確実に得るためには上記金属元素の1種あるいは2種以上の含有量を合計で0.1%以上にするのが望ましい。

【0012】上記のごとき、溶鋼用脱酸合金に不純物元素として、V、Nb、Ta、Mo、Wの1種または2種以上の含有量を合計で5%以下にすることが好ましい。5%を超えると、前記合金元素と不純物元素の原子間での反発が起 40きて、蒸気圧が高くなり歩留まり低下、TiOx-A1,0,系脱酸生成物の微細分散化等の目的とする効果が得られ難くなることがあり好ましくない。

【0013】とのような合金は一般的な誘導溶解炉や通電加熱炉を使ってAr雰囲気下で電解鉄あるいはFeTi合金を先ず溶解し、この溶湯中に目標の合金組成となるように合金元素を金属あるいは合金の状態で添加後、金型内で冷却するととによって製造できる。蒸気圧が高いCaやMc等の金属元素を含む脱酸合金を溶製する場合は、溶湯表面をフラックスで覆うととにより歩留まりを向上させ 50

ることができる。との際、溶解原料の選択、溶解時のるつぼまたは耐火物あるいはフラックス等からの不純物元素の混入を抑制・防止することによって、上記不純物元素の合計を確実に5%以下にすることができる。

【0014】 このような脱酸合金は塊状、粒状、粉体等に成形して、例えば酸素上吹転炉等の製鋼炉によって精練した後、取鍋に出鋼した溶鋼中へ添加して脱酸処理する。また、精練後の溶鋼を連続鋳造するに際し、タンディッシュ内の溶鋼中へ添加して脱酸処理することができる。このように前記脱酸合金を溶鋼中へ添加する方法としては、例えば脱酸合金を溶鋼中へ直接添加するか、または脱酸合金を鉄で被覆したワイヤーを注入するワイヤーフィード法等によって添加することができる。

[0015]

【実施例】高周波誘導溶解炉を使ってAr雰囲気下で30kgの鋼を溶解し(溶鋼温度1600~1630℃)、表1~4k示すとおりの成分に調整後、脱酸用合金を溶鋼中へ直接添加した。添加10分後金型へ注入して鋳造し、鋳片を得た。冷却後、鋳片を加熱炉で1000℃に加熱し、5mm厚まで熱間圧延を施した。鋳片底部20mm上方からサンプルを採取し、鋳片中のTi、Al濃度と介在物形態(主成分、形状、個数、最大径)を調査した。更に圧延後の鋼板の圧延方向に平行な断面を観察し、介在物の破砕性を調査した。

【0016】脱酸用合金の成分、合金添加量およびはTi とAIの歩留まりは表5~8に示すとおりであり、また、 鋳片中の介在物形態(主成分、形状、個数、最大径)、 圧延時の破砕性は表9~12に示すとおりである。合金 成分中各元素の濃度値の空欄箇所は0.1%未満である。な お、脱酸用合金には塊状または粒状のものを使用した。 【0017】表9~12の鋳片中介在物形態と圧延時の 破砕性は以下のように決めた。介在物主成分は、鋳片か ら切り出した鏡面研磨後の鋼材表面の介在物を EDX付SE M (500 倍)で成分同定した。さらに、検出された副成 分については、特性X線ピークの積分強度から含有量を 求めた。また、介在物形状はSEM による2次電子像から 決めた。介在物個数は光学顕微鏡で 500倍の倍率で 500 視野を測定して、0.1 µm (円相当径)以上の介在物個 数の合計とした。また、測定視野中の最大介在物径を最 大径(円相当径)とした。圧延時の破砕性は圧延鋼板の 圧延方向に平行な断面の厚み方向の局部位置(表裏面下 0.1mm 、1/8t、1/4t、3/8t、1/2t、5/8t、3/4t、7/8t、 但し、tは厚み)を光学顕微鏡で観察し、介在物の存在 する部分の光学顕微鏡写真(400倍、局部位置毎に50視 野)から決めた。

【0018】なお、表1~表12における\*1~\*3の意味は以下のとおりである。

\*1: 〇:歩留まり30%以上、△:20以上30未満%、 ×:0以上20未満%。

0 \*2: S :球形、 ] R :不定形、CR :クラスター状。

5

とのうち球形介在物は溶鋼中で介在物が液体であったと

\*砕せず。

とを示しており、連続鋳造時には浸潰ノズル内壁に付着

[0019]

・凝集しないため、ノズル閉塞も発生しない。

【表1】

\*3: ○:良好、△:若干破砕、×:伸延あるいは破\*

	No.	脱酸合金	添加前洛	劉成分			
,		(重量X、(	旦し溶存の	‡ppm、残食	IIはFo及び	不可进不料	支物)
L		C	Si	Mn	P	S	溶存O
本髡明例	A1	0.005	0.012	0.12	0.022	0.012	548
本発明例	A2	0.004	0.010	0.11	0.032	0.019	562
本発明例	A3	0.003	0.012	80.0	0.038	0.021	578
本発明例	A4	0.005	0.012	0.12	0.008	0.019	533
本発明例	A5	0.003	0.018	0.12	0.028	0.019	571
本発明例	A8	0.004	0.010	0.11	0.032	0.019	562
本発明例	A7	0.02	0.015	0.25	0.021	0.003	450
本発明例	A8	0.05	0.032	0.62	0.011	0.004	479
本発明例	A9	0.04	0.020	0.18	0.014	0.008	450
本発明例	A10	0.07	0.058		0.014	0.004	443
本発明例	A11	0.07	0.03	0.15	0.014	0.005	450
本発明例	A12	0.05	0,032	0.62	0.011	0.004	479
本発明例	A13	0.03	0.098	0.58	0.014	0.003	468
本発明例	A14	0.04	0.038	0.65	0.016	0.004	489
本発明例	A15	0.03	0.005	0.63	0.012	0.005	450
本発明例	A16	0,11	0.054	0.48	0.008	0.026	235
本発明例		0.12	0.052	0,53	0.004	0.029	250
本発明例	A18	0.11	0.048	0.48	0.006	0.018	249
本発明例	A19	0.11	0.049	0.47	0.005	0.026	262
本発明例	A20	0.12	0.054		0.006	0.021	250
本発明例	A21	0.35	0.255	0.68	0.005	0.011	64
本発明例	A22	0.35	0.268	0.63	0.003	0.030	65
本発明例	A23	0.38	0.268	0.68	0.003	0.011	63
本発明例	A24	0.35	0.255	0.68	0.005	0.011	65
本発明例	A25	0.32	0.260	0.66	0.003	0.011	58
本発明例	A26	0.59	0.258	1.22	0.011	0.022	32
本発明例	A27 A28	0.61 0.59	0.253 0.250	1.23	0.014	0.099	35
本発明例 本発明例	A29	0.57	0.256	1.22	0.013	0.099	29 33
本発明例	A30	0.57	0.258		0.013	0.085	35
本発明例	A31	0.02	0.268	0.68	0.003	0.022	65
本発明例	A32	0.35	0.255	0.66	0.003	0.020	64
本発明例	A33	0.32	0.260	0.63	0.005	0.030	65
本発明例	A34	0.35	0.255	0.68	0.005	0.030	52
本発明例	A35	0.32	0.280	0.68	0.003	0.032	61
20 71 71	1,100	0.32	0.200	V.00	0.004	0.032	

[0020]

30 【表2】(表1のつづき)

	No.	脱酸合金			***** ** ****	x = 24 74 fb	0441
	1	C	Si	Mn	NはFe及び P	S I	溶存0
本発明例	A36	0.61	0.253	1.23	0.013	0.099	42
本発明例		0.59	0.256	1.20	0.011	0.098	27
本発明例	A3B	0.57	0.253	1.22	0.013	0.085	31
本発明例 本発明例	A39	0.62	0.256	1.20	0.013	0.022	35
本発明例	A40	0.61	0.256	1.22	0.014	0.058	35
本発明例	A41	0.005	0.017	0.10	0.038	0.019	542
本発明例	A42	0.004	0.012	0.12	0.030	0.019	587
本発明例	A43	0,003	0.012	0.11	0.038	0.017	574
本発明例	A44	0.004	0.011	0.12	0.032	0,019	549
本発明例	A45	0.005	0.012	0.14	0.03B	0.012	532
<u> </u>	A46	0.03	0.061	0.64	0.014	0,002	455
本発明例	A47	0.03	0.008	0.62	0.022	0.004	450
本発明例	A48	0.04	0.02	0.35	0.015	0.008	442
本発明例	A49	0.03	0.078	0.62	0.012	0.004	423
本発明例	A50	0.03	0.058	0.46	0.013	0.005	398
本発明例	A51	0.02	0.005	0.38	0.012	0.004	450
本発明例	A52	0.03	0.066	0.62	0.014	0,004	425
本発明例		0.03	0.020	0.23	0.011	0.003	442
本発明例		0.04	0.038	0.62	0.016	0,004	
本発明係		0.34	0.268	0.52	0.005	0.016	
本発明例	A56	0.35		0.69	0.004	0.008	
本発明例	A57	0.25	0.255	0.68	0.003		
本発明例	A58	0.35	0.268	_0.55	0.005		
本発明例	A59	0.38				0.09	
本発明例	A60	0.34					
本発明例	A61	0.33					
本発明例		0.35				4	
本発明例		0.35					
本発明伊		0.03					
本発明例		0.03					
本発明例		0.04					
本発明例		0.03					
本発明例		0.04					
本発明例		0.03				1	
<u>本</u>		0.59					
<u>本発明</u> 犯		0.59					
本発明化		0.59					
本発明を		0.59					
本発明的	1 A/4	1 0.58	. U.20	<u> </u>	ET 0.013	. 0.01	", 3

[0021]

【表3] (表2のつづき)

10

本発明例		(東量%、( C 0.59	EL溶存の Si	topm、残i Mn	BUT-BU		
本発明例	A76	С					
本発明例	A76	0.59		14171	P	S	溶存0
本発明例			0.256	1.18	0.013	0.025	48
		0,005	0.018	0,11	0,038	0.019	530
本発明例 /	A77	0.004	0.012	0.22	0.038	0.022	582
	A78	0.003	0.014	0.18	0.038	0.012	579
	A79	0.005	0.018	0.11	0.038	0.019	530
	A80	0.004	0.012	0.12	0.030	0.019	567
	A81	0.004	0.011	0.12	0.032	0.019	549
	A82	0.03	0.061	0.64	0.014	0.002	455
	AB3	0.03	0.008	0,62	0.022	0.004	450
	AB4	0.04	0.02	0.35	0.015	0.006	442
	AB5	0.03	0.078		0.012	0.004	423
	ABB	0.03			0.013	0.005	398
	A87	0.03	0.005	0.62	0.012	0,004	450
	A88	0.004	0.017	0.11	0.038	0.019	528
	A89	0,005	0.013	0.22	0.038	0.022	564
本発明例	A90	0.002	0.015	0.18	0.038	0.012	577
本発明例	A91	0.006	0.017	0.11	0.038	0.019	532
本発明例	A92	0.003	0.013	0.12	0.030	0.020	565
本発明例	A93	0.005	0.010	0.12	0.032	0.019	547
本発明例	A94	0.004		0.10	0.038	0.019	532
本発明例	A95	0.005	0.011	0.21	0.038	0.021	560
本発明例	A96	0.004	0.015	0.19	0.038	0.012	
	A97	0.004				0.019	532
	A98	0.005			0.030	0.019	585
	A99	0.003		0.11	0.032	0.020	547
	A100	0.005			0.035	0.021	
	A101	0.02			0.014		422
本発明例		0.05				0,004	
	A103	0.02				0.003	457
	A104	0.04				0.004	333
	A105	0.02				0.004	421
	A108	0.05				0.005	485
	A107	0.02					425
	A108	0.04					392
	<u>B1</u>	0.004					
	B2	0.002				0.010	527
	B3	0.03					
	B4	0.01				0.010	
比較例	B5	0.03	0.066	0.30	0.014	0.004	425

[0022]

# \* \*【表4】(表3のつづき)

	No.	脱酸合金	添加前沿	鋼成分			
		(意景X、(	見し溶存の!	tppm、残食	おはFゥ及び	不可避不能	<b>車物</b> }
		С	Si	Mn	Р	S	溶存〇
比較例	B6	0.04	0.030	0.27	0.003	800.0	385
比較例	B7	0.005	0.012	0.14	0.038	0.012	532
比較例	B8	0.22	0.150	0.21	0.010	0.026	52
比較例	B9	0.59	0.256	0.48	0.013	0.059	47
比較例	B10	0.004	0.012	0.22	0.03B	0.022	562
比較例	811	0.09	0.054	0.48	0.005	0.022	250
比較例	B12	0.002	0.022	0.18	0.012	0.042	521
比較例	B13	0.003	0.012	0.12	0.028	0.021	569
比較例	B14	0.14	0.054	0.48	0.005	0.019	285
比較例	B15	0.59	0.258	1.18	0.013	0.025	48
比較例	B16	0.003	0.012	0.12	0.028	0.021	569
比較例	B17	0.004	0.012	0,22	0.038	0.022	562
比較例	B18	0.42	0.275	1.05	0.02	0.003	55
比較例	B19	0.35	0.268	0.38	0.003	0.009	62
比較例	B20	0.59	0.213	1.34	0.013	0.099	35
比較例	B21	0.005	0.012	0.14	0.038	0.012	532
比較例	B22	0.004	0.010	0.12	0.036	0.022	555
比較例	B23	0.003	0.014	0.18	0.038	0.012	579

[0023]

【表5】

				1	1																											1	2	·		
₹	3	0	0	न			9	이	9	9			0	0	0	0		0	0			9	0	9	9	0	9	9	o		0	0	0	0		0
¥ L	E	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0			- 1	0	0	0	9	0		- 1		- 1	- 1	- T	0	ı	i	_ 1		0
沒甘鄉	(kg/c)	\$	<u>2</u>	27	82.	8.14	8	2.24	335	200	4.27	2.38	1.93	3,31	8.9	4.42	8	1.26	59	3.16	5.58	0.93	0.59	0	143	8	0.83	0.72	95	-56	1.56	0.93	0.48	0.62	1.45	5
授		=	B.	18.5	<u></u>	38.2	7	10.5	19.5	27.3	39.2	린	10.2	19.6	8. 8.	36.2			_1	3.2	38.1	-5	82	اري دري	30.2	8	₹.	짇	7	3.3	39.2	2	10.8	20.5	뭐	28.0
	THAI TI			_1	1	_1	1	_			1	L	- 1	159		_	. 1	- 1	220			27.6	28.7		_1	1:6	_1	- 1	16.9	1		1		1	. 1	ָ בַּ
Г	Ė			7	7	7				7		1	7	7	_			<u>``</u>	``	_		-	1		-		7		7	•		-	-			_
	₩o₩	-	$\dashv$	+	7	1	1	$\dashv$	1		1	1	7	7	1		1	7	1	1	-	+	7	1	1	7	1	7	1	_					1	
	Ta		7	┪		1	7	7		1	1		7	1	7			1	7	1	7	┪	1	7	1		7	1	7					Ť	1	-
元素	N Q		1	1	1	7	_	1			7	1													1										1	_
不純物元素			7			7																	1		1								,			
<u> </u>	Ba V				$\Box$	┪						1													1			·								
	$\Box$		T			7		Н		Н		7					$\dashv$							7	寸											ĺ
	Š				$\exists$											_						H		1	1					_						
	Be	Н			$\dashv$	$\dashv$		Н	Н			_					Н			$\dashv$		H			-				H				-			ſ
- 	ᆂ			-				_	Н		$\dashv$						H	Н	Н						1					-		-	_			
	Na	L		_	$\vdash$	$\dashv$				Н	$\dashv$						Н		Н									·		-	-	-			Н	r
)	REM LI	Н		_	$\dashv$	-			Н				_				Н				·	Н	Н		_	Н	-			-		H		$\vdash$		
		$\vdash$			Н	_			-	H	Н				-	_	Н		-	Н	_	H	Н	$\vdash$	-		Н			$\vdash$		48.7	38.5	15.6	7.5	
	Ŏ				Н			_	$\vdash$	H	Н			_	H	_	Н	$\vdash$	$\vdash$	Н	_	H	Н	Н		Н	47.2	33.4	21.6	8.5	96.0	1_			-	-
1	Zr					_		H	_		L	_	-	-	-	-	Н	H	-	Н	-	49.2	31.7	21.5	9.7	.21	7	-	2	_		H	┝	-	$\vdash$	
	Mr	_		_	Н		_	L	L	L	H	_	L	_	L		47.8	31.7	19.8	9.6	50.	4	3	2	_				-	L	H	┝	<u> </u>	┞	-	l
1	Si	L	H				L	L	L		_	8.	4.	21.8	9.5	86.0	4)	3	۳	Ľ	-	_	L	H	_		L	_	├	-	-	ŀ	-	-	-	
)    	MK	L					7.	(0)	80	9.8	5.	49.8	29.4	21	6	0		L	L	L	-			L	_	L	L	-	-	-	$\vdash$	$\perp$	$\vdash$	-	-	ł
	<u>ල</u>	6	9	5	71	2	8 48.5		_	L		13	4	-	-	=	9	155	¥	Z	<u> </u>	=	=	8	9	6	6	60	9	2	1 12	1 80	6		33	
Š	₹	37.9	11	1.95	1	3 0.32	1	4 2.13			7 0.3		9 2.54		6 037		l	_		6 0 34	13 0.3	1	9 2.81	_	7 0,36	1		1			9 0.25			_	9	н
	三	1.1	53.5	36.1	5 21.8	12.3	16.6	١	1		5 11.7	5 18.9	1			ı.	1		1	5 10.6		Ē			10.7	l	18.6	L		1				1		ł
Ž	<sub>E</sub>	20.4	1	95	-	L	21.1		t.	L	88.5	20.5			78.5	_		_			_	_	_			L		7	1_	_	_	20.0	_	_	_	1
<u>.</u>		₹	7	₹	¥	A5	8	₹	84	8	₹	7	A12	A 53	¥4	1 A 1 S	AIG	<u>\</u>	1 × 18	A19	A20	A21	1 A22	A23	1 A 24	A25	1A26	A27	A28	A 29	N S	¥	¥33	A33	A34	
		2000年	<b>形田</b> 海	年甲伊	本务明例 A4	年明例	年明伊	单甲例	年明伊	多四分	中田也	帝明例	20日	是明例	多用	多田思	吊用例	発明例	1900年	発明例	4年10	発明例	発明例	発明例	2000年	発展	発用後	品品	を配金	の記され	を記る	記載	が問題	温泉	条明体	
		¥	*	¥	K	¥	K	K	K	K	K	K	K	K	K	K	K	H	Ř	¥	¥	Ň	H	Ħ	K	K	K	K	K	H	H	H	H	ŧĮŘ	K	1

【表6】(表5のつづき)

[0024]

13

<b>[量%、但し残却は不可避不純物、Ti/A</b> Ca Mg Si Mn Zr Gr F	個し発剤は不可避不結物、Ti/Ali(ま Mg Si Mn Zr Gr REI	部に不可避不純物、Ti/Al(は   Si   Mn   Zr   Cr   RE	可避不純物、Ti/Allt	s組物、Ti/Ailt	Ti/Allt	15 1512	i&AlØ	Na Na Na		Be Sr	8		不被指元素 V Nb	<u></u>	8 €	3	Ti-Al	11/A	I. I.— L		
3.06	7-7			+	$\parallel$	24.8	7 60				-	+	-			/	31.2	9.2	0.55	00	مام
		T	$\dagger$	$\dagger$	+	19.5	10 0			$\parallel$	$\dashv$	$\dashv$				П			1 1	╁┼	
	_		$\dagger$	$\dagger$	+	1.8	3 60		†	$\dagger$	+	+	+				- 1	L	1		1
	_	6.2	7.6	7.4		7.2 6.3						$\vdash$					31.7	1_	L.	╀	1
- 1	_	52	5.8	43	5.5	4.8			Н		H	Н					28.5	8.8	3.86	Ė	<u></u>
- F		32	6.4	25	6	+				+	$\dashv$	Н				П	i_I	Ш	1_1	Н	
77 6	_	2.8	7	7	+	-			+	$\dagger$	+	+	+				_1.		L	-	
3 40			<u> </u>	$\dagger$	+	+	19.8		$\dagger$	$\dagger$	+	+	+		Ī	1	0.57	<u> </u>			1
3			П		$\vdash$		9.6			$\dagger$	╁	╀	$\vdash$			T	_1	L	1	+-	J
				$\vdash$	$\Box$		1.8		П	Н		Н				Γ		L	L	╁┈	<u></u>
2			1	7	$\dashv$			18.3									ь.	٠.	1.24	⊢	<u></u>
		T	1	7	+	-		10.5			$\dashv$	$\dashv$				П	33.3		1.59	H	
			1	1	1	-		=	1		+	4	-				11.5	37.9	0 1971	÷	_
			7	+	+	$\frac{1}{2}$			18.8	7	+	4	4				60.4		1.52	Н	
G 6			+	$\dagger$	+	+			0.0	$\dagger$	+	+	-			7				H	
D 64			+	$\dagger$	$\dagger$	+		İ	#	- 6	+	+	$\downarrow$							+	
			┢	$\dagger$	+	$\frac{1}{1}$		I	$\dagger$	7.0	+	+	+		T	1	200	2 6		+	1
2	1		T	†	+	-		L	$\dagger$	0.83	╀	+	+			T		$\perp$	i		J
J										_	18.9	-	L						1_	╁	1
	_			$\dashv$					Н	H	10.7	Н					1_1		0.59	┝	
			1	$\dashv$	-	-		·		Ĭ	0.85	-						39.8	.24	0	
				1	_	-			1		- 6	9.7							.38 O	0	
			-	1	+	-				$\dashv$	2	10.3							0.51	Н	
			+	1	-	_				$\dashv$	7	2.2					10.3		53		
	<b>100</b>		1	+	$\dashv$		18.5		1		-	-							5.21	$\dashv$	
-1	œ,		1	$\dashv$	-		9.6		1		-	-	_						5.02	À	
ı	തി	П	1	1	į	-	08		$\dashv$	1							10.2	34.4	5.04	0	
- 1	6.9	- 1	7.8	4.	6.5	7.2		18.2	1		-	_	,				11.7	1.3	.56 C	0   0	
ا	7	18.8		$\dashv$	-			9.2			-	_					10.2		5.12 0	0	
	T	0.65	1	+	+	+		1.2	1	+	$\dashv$	+			1	1		. 1	_	$\dashv$	
	Т	1	9.0	$\dagger$	$\dagger$	+		1	5	$\dagger$	+	+	1		7	7	-	_1	237		T
			(3.5)	1	+	$\frac{1}{2}$		]	8	+	+	$\dashv$	-	٦	7	7	131	18.5	2 2 2	2	_

【表7】 (表6のつづき)

[0025]

																			ζ.	"														'				•	-
_	_	_	_		_	15		_		_		_	_ <sub>1</sub>		_	_,		_	_			_	_	_	_	_	_	_	_		_	_	-τ	_	16	-1	<b>-</b>	···T	7
11/1	┡	_	의	이	9	의	9	0	{	이	0	이	_	$\dashv$	$\dashv$	$\dashv$	$\dashv$	-	}	-		$\dashv$	⊣	$\dashv$	┥	+	╅	+	+	+	-{	-1	+	-	+	익	4	+	
多图	F						$\perp$	0	0	이	0	- 1		9	이	- 1	- 1		- 1	1	- 1	- 1	_		- 1	_1		L	- 1		_1	_ 1	_1	_	_	이	- 1	- 1	의
合金	<b>泰加量</b>	(kg/t)	1.28	2.54	1.37	1.52	듣	9.5	6.64	Ξ	10.0	8.43	7.78	3.22	4.47	581	2.98	4.54	3,65	7.84	327	8.48	£	888	3.18	9.53	3.02	8.30	335	8.20	3.29	4.50	1.66	4.62	2.18	4.14	3.13	208	1.48
\ <u></u>		Ti/A	38.4	1.2	20.6	37.2	2.5	20	38.4	2.1	20.5	38.2	=	20	36.5		Ň	ස	=	៕	- 1	38.8	Ξ	38.9	- 1	ബ	ı	8	=	2		പ്പ	=	38.5	1.2	37.7	ı	៕	7.1
		Ti+Al	125	Ξ	=	2	9	<u>-</u>	15.5	131	10.5	12.2	12.3	16.3	1.5	12.2	17.6	1.3	5.0	듸	45	121	8	10.4	\$	9	28 8.8	124	57.0	125	22	=	8	Ξ	42.4	12.4	26.6	5	8
	Γ		П	T	T	٦		_			П		٦												٦		42	2	٦	1							4.5	干	٦
		Mo W	Н	$\exists$	7	1				_	П	7		П						7		寸			5.	6	7	1	1	1	1	1	d	┪	<del>2</del>	=	7	7	╗
		1	Н		+	$\dashv$	-		Н		Н			Н				Н		1		$\dashv$	8	-	┪	1	1	1	1	7	7	٦	4	Ξ	T		1	+	ᅥ
	**	Ţ.	Н	$\dashv$	$\dashv$	-		_	Н	Н	Н	-	_		Н		Н	Н	Н	H	4.4	8	-	$\dashv$	$\dashv$	$\dashv$	$\dashv$	1	-	1	8	8	$\dashv$	+	$\exists$	$\dashv$	+	$\dashv$	┪
	不其物元素	₽ N	Н	-	-	-	-	_	Н		Н	Η	Н	Н			Н	Н	4.3	Ξ	$\exists$		-	H	┨	7	┪	+	7	99	+	-	H	$\dashv$		Н	$\dashv$	+	9.
	K	2	Ц	Ц	_	_	Ц		Ц	2	1	_	2.8	_		3.7	1.7	Ш	Ĩ	4	Н	4	Н	$\vdash$	4	4	-	-	4	_	긺	$\dashv$		-	_	Н	9.9	,	4.8
		Ва	Ï		_			i	_	19.2	101	1.						_	Ц	_			Ц			_	4	_	_		18.2	4			Ц	9	_	- 1	1
		Sr					19.8	6.5	1.3				3.1	6.1		2.5		0.3											- 1	9.						9.0		. 1	4.2
		Be		19.5	8.2	1.3							2.5		0.5	3	1.2												17.6	١					10			0.25	
			1:1				-	Γ					1.8	9.1		3.3		0.4			П							8						0.5			П	0.27	
五五		논		Н			-	H		Н	Н		3.3	H	4.0	2.7	1.8		Н	Н	Н			Н		7	18.5		_				9.7		_		0.4		
の重り	i	Ž	H	Н	$\exists$		H	-		H	$\vdash$	Н	5.8	2.1	H	3.1	-	-		_	Н	Н	-	Н		9.	_	$\dashv$	-	$\dashv$	$\dashv$	0.0	H	Н	Н	-	Н	$\dashv$	H
Į.		12	L	Ц	4		_	L	L	_	L	0.5			_	ļ.	L	7.0	L		Н	_		Н	ιĊ		4	Н	-	Н	ш		L		-	-	Н	8	5
N H	•						L	L	L		L		_	L	L	L			Ц					ш	27.5				_	Ц	Ц		L		L	L		0	Ц
		<u>ර</u>			5,1					47.6	18.2	0.83						0.5						1.4						╝			L		L		18.4		
不統督		17			4.9		48.5	19.3	0.95						Ì		9.5						32.3													0.8			4.2
54 10	!	¥	Г	49.2	3.2	1.1				Г				Ī		23.3						1.5										Г			20.2				5.1
14	- !		1.2	-	3.6	اسا			$\vdash$	┢	T	┢	_		1.2	T	┢	9.0		Ħ	29.6			H		П				П	Г	┞		0.3	Г	T	П	0.31	Г
1		S	┞	Н	H	-	┞	H	┝	-	┝	$\vdash$	H	18.9	$\vdash$	┝	9.7	-		0.5		-	H	┝	┝	H		$\vdash$		Н	$\vdash$	├-	18.3	-	┞	$\vdash$		0.22	$\vdash$
100	İ	Mg	L	Ц		_	L	_	┞	_	L	-	80	L	$\vdash$	-	-	-	5	L	H	H	-	-	$\vdash$	Н	_	L	_	_	H	2	-	L	$\vdash$	$\vdash$	19.9	0	$\vdash$
温		<u>ő</u>	L					L	Ļ	Ļ	L	L	48.8		L	24.7		_	3 28.5	10		M	_	100	L	<u></u>	1	_	_	_	Ļ			8	L	L N		2	2
(4)		₹	0.32	5.05	0.55	<i>1</i> 70	306	0.52		423		0.31	5.86		0.31		0.82	_			139		Ι''				_		27.1	0.33		0.29	1	0.28			10.6		18.3
₩4	•	jΞ	12.2	6.05	11.3	10.1	7.64	10.5	151	8.87	2	5.5	6.44	15.5	11.2	8.61	16.8	=	27.4	12.8	30.6	1.8	20.8		31.4	10.5	33.1	12	29.0	12.2	30.4	Ξ	30.2	10.8	23.1		16	9.84	
脱磯用合合成分(重量%、何、発訊は不可数不統物、TVAIはTLAIの重量比率		١	85.2	20.2	59.2	87.2	2	60.5	82.3	20.1	61.2	85.4	22.5	59.2	88.4	21.5	58.5	86.2	20.2	85.3	21.5	85.5	23.2	87.2	21.3	88.5	20.5	85.6	21	85.9	22.2	86.8	20.2	6	23.2	85.2	20.3	7.78	21.5
No		<u> </u>	┡	-	-	⊢	A76	⊢	┿	┿	⊢	-	A82	┢	A84	_	_	-	-	A89	A90	A91	A92	93	8	A85	A96	A97	A98	A99	A100	A101	A102	A103	A104	(A) A105	(A) A106		
Ž	:		       	例 A73	×	≤  K	×	N K	¥ K	\ E	PH ABO	₹ 85			₹ E	<u>&lt;</u>	<u>≺</u>	\ B	A A 88	¥.	<u>₹</u>	4	4	APR A93	₹.	¥ Œ			A A	を	₽ A			<b>₹</b>	Æ.	₹ K	臺	(A) A107	É

【表8】(表7のつづき)

[0026]

_			_				,		_,		_	_	_	3000		7.00					_		_,	$\overline{}$
1*6	₹	Ê	0	0	0	0	0	이	이	0	0	0			×	Ž,	0	9	이	이	이	이	이	이
が留り	j=	8	0	0	0	0	O	0	0	0	0	o	0	×	X	d	0	o		이	9	이	9	
49	秘古御	(kg/t)	1.29	18.5	1.36	4.27	12.1	597	522	62	2.67	2.77	_				8	8	20	87 07 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13 13	8 0 8	2.28	1.55	1.79
40	提		18.5	1.5	60	7.5	=	5.	38.7	<u>6</u> .	37	- - -	39.8	-	32.5	4.2			5	2.8	35.5	6	36.8	19.5
ľ		I Ti/AI		0	1000					2	2	7			-			33		-		Ĵ.		7
/		Ti+Al	82.0	06	77.9	120	7.9	27.9	15.2	14.5	38	18.7	19.6	Ξ	- 1	13.1	000	900	100	89.7	79.4	58.5	66.3	58.
		3	Ľ							4.3									$\rfloor$	╛	Ш	Ц		
		Μo																						
		Та		Γ											6.5									
	光素	£		Γ	Γ											S								
	不純物元素	٦		T	Γ		4.8						0.7		╗									Г
	K	Π	$\Vdash$	$\vdash$	H	$\vdash$	Н	Н		H	-	21.5	H	Н		2.4	H				Н	H	$\vdash$	$\vdash$
		Ba	$\Vdash$	-	-	L	L	H	H	H	<b>82</b>	2	H	Н	4		Н		Н	_	-	L	_	H
		ঠ	L	L	L	L	L		2	L		L	Ц			_	Ц			_	L	_		_
		Be				L			9.8	4		L									L		L	L
H	ì	$^{\sim}$								5			8											
7		Г	Γ	T	T	T		Г	Г		Г		611	Г			П			Г	Г	Γ	Γ	Γ
9		ź	┞	$\vdash$	╁	╁	18.5	H	-	$\vdash$	┝	-		H		2.1	H	$\vdash$	-	H	H		-	╁
NA TE		딛	┡	╀	╀	╀	F	L	-	┞	$\vdash$	┞	-	H	Ŀ	┝	┝	┝	L	┞	$\vdash$	2.5	4.2	5.5
A P		REM	L	L	L	L	L	L	L	L	L	L	_	L		L	L	L	_	L	L	L	Ľ	Ľ
	•	è											19.2			L						L	L	
7 12分		72			Γ											7.4	ł				ļ			
辨	1		li	T	T	T	T	Γ	Τ	Γ	Γ	18.6	T	Ī	Γ	Г	Ī	Γ	Γ	Γ	10.5			T
¥ K		Ę	1	+	+	H	$\vdash$	H	B	5	$\vdash$	H	$\dagger$	+	2	H	$\vdash$	t	$\vdash$	103	<u> </u>	١	2	17.8
開業	į	Š	-	╀	╀	$\vdash$	╀	-		į,	H	$\vdash$	╀	$\vdash$	$\vdash$	2	-	-	$\vdash$	F	F	╁	7.5	<u></u>
IB/	Í	å		$\downarrow$	$\downarrow$	Ļ	F	223	Ļ	Ć.	L	L	$oxed{\perp}$	~	L	Ľ	1	L	L	L	Ļ	L	上	
番号® /81 発紙 ナホ可謀不知物 Ti/AltTi/Alの音号比率		ő	L				48.3	10		L		L	L	20.5		L		L						12.4
- 1-		A	٦	36	4	0.28	3.76	11.2	0.38	5	0	899	0.48	4.	0,39	252	901		24.4	236		=		2
4	į	Г	7.8	2	98	=	414	16.7	14.8	9.5	37.5				12.5	106		8	75.6	199	61	43.0	64.5	558
的路田全会市公	E	E	9		201			L	1_	Š	_		38.5	1	1	623	1		:4				t	t
	<u> </u>	<u>]រះ</u>	1	1	13	t	╄~	6	╄	+-	╄	+-	B12	┰	+	B15	-	-	*	****	0 0000	5	1 5	R23
1	<u>.</u>		Ě	Т	Т	Т	1	1	1	1	1	1		1	Γ	Γ					1	Т	T	Т
			12	1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2	44	于 数	干数金	五数	はお土	工数数	工物	大教	上的日	比較	五十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二十二	北北	五	五	干取	五	土	Ť	大学	1

[0027]

【表9】

	No.	<b>6</b>				圧延時
	l	主成分	移状	函数(個	最大径	破群性
		(カッコ内は副成分で5重量%以下含有)	<b>*</b> 2	/mm²)	(µm)	<b>*</b> 3
本発明例	Aī	TiOx, Al2O3	S	65	86	0
本発明例	A2	TiOx, Al2O3	S	67	79	Ō
本発明例	A3	TiOx, Al2O3	S	72	72	0
本発明例	A4	TiOx, Al2Os	S	75	66	0
	A5	TiOx, Al2O3	S	69	62	. 0
本発明例		TiOx, Al2O3, CeO	S	72	44	0
	A7	TiOx, AlzOs, CaO	s	65	52	_0
<b>本</b>		TiOx, AlzOs, CaO	S	63	48	0
本無明例		TiOx, Al2O3, CaO	S	74	55	0
本発明例		TIOx, AlzOs, CaO	S	66	51	0
本発明例		TiOx, Al2O3, MgO	S	96	45	Ō
	A12	TiOx, Al2O3, MgO	S	88	38	0
本発明例		TiOx, Al2O3, MgO	S	84	46	0
	A14	TiOx, Al2O3, MgO	S	93	41	.0
本発明例		TiOx, Al2O3, MgO	s	87	36	O
	A18	TiOx, Al2O3, SiO2	S	68	73	0
	A17	TIOK, Al2O3, SIO2	S	73	78	0
	A18	TIOK, Al2O3, SIO2	S	59	82	0
	A19	TiOx, Al2O3, SiO2	S	66	84	0
本発明例	A20	TiOx, Al2O3, SiO2	S	62	76	0
本鬼明例		TiOx, Al2O3, MnO	S	69	73	0
本発明例		TiOx, Al2O3, MnO	S	61	74	Q
本発明例		TiOx, Al2Os, MnO	s	62	89	<u> </u>
	A24	TiOx, Al2O3, MnO	S	58	75	Ŏ
	A25	TiOx, Al2O3, MnO	<u>_s_</u>	55	72	- Š
本発明例	A26 A27	TiOx, Al2O3, ZrO2 TiOx, Al2O3, ZrO2	<u>\$</u>	68 59	72 75	Ö
	A28	Tiox, Alzos, Zroz	8	59	75	8
本発明例		TiOK, Al203, ZrO2	<del>   </del>	65	70	- 8-1
本発明的	A30	TiOx, Al2O3, 2rO2)	<del>s</del>	63	73	
	A31	TiOx, Al2O3, Cr2O3	S	66	72	<del>     </del>
本党明例	A32	TiOx, Al2O3, Gr2O3	S	60	73	8
本発明例	A33	TIOx. Al2O3, Gr2O3	5	63	70	<del>-</del> 6
	A34	TiOx, Al2O3(, Cr2O3)	5	57	74	ŏ
本発明例		TiOx, Al2O3(, Cr2O3)	l s	56		ŏ
		1				)

[0028]

【表10】(表9のつづき)

-	
2	Ŀ

	No.	质片中介在物形鸱				
	'	主成分	形状	個数(例	最大径	破砕性
	1	(カッコ内は副成分で5重量%以下含有)	*2	/mm <sup>4</sup> )	(µ m)	<b>*</b> 3
本発明例	A36	TiOx Al2Os, RE2Os	S	65	73	0
本発明例		TiOx, Al2O3, RE2O3	6	59	74	0
本発明例		TiOx, AlzO3, RE2O3	5	57	87	0
本是明例		TiOx, Al2O3, RE2O3	s	62	71	0
	A40	TIOx, Al2O3, RE2O3	S	62	70	0
本美明例	A41	TIOx, Al2O3, CaO, MgO, ZrO2, RE2O3	ø	63	70	
本契明例	A42	TiOx, Al2O3, CaO, MgO, SiO2, ZrO2	S	64	77	
本発明例		TiOx, Al2O3, CaO, MgO, SIO2, ZrO2	S	53	68	
本発明例	A44	TiOx, Al2O3, GaO, MgO, SiO2	5_	58		
本発明例		TiOx, Al2O3, CaO, MgO	S	56		
本発明例		TiOx, Al2O3, Li2O	S	57	71	
本発明例	A47	TiOx, AlzO3, Li2O	S	64		0
本舞明例	84A	TiOx, Al2O3(, Ll2O)	s	62		
本発明例		TIOx, Al2O3, Na2O	5	67		
本発明例		TiOx, Al2O3, Na2O	S	61		
本発明例		TiOx, Al2Os(, Na2O)	S	64	73	0
本発明例		TiOx, Al2Q3, K2O	5	65		
本発明例		TiOx, Al2O2, K2O	S	56		
本発明例	A54	TiOx, Al2O3(, K2O)	S	64		
本発明例		TiOx, Al2O3, BeO	S	59		
本発明例		TiOx. Al2O3, BeO	Š	68	72	
本発明例	A57	TIOx. Al2O3(, BaO)	S	63		
本発明伊	A58	TiOx, Al2O3, SrO	S	61		
本発明例		TiOx, Al2O3, SrO	S	61		
本発明例	A60	TiOx, Al2Os(, SrO)	S	61		
本発明例	A61	TiOx, Al2O3, BeO	5	58		
本発明例	A82	TiOx, Al2O3, BeO	5	62		
本発明例		TiOx, Al2Os(, BaO)	S	58		
本発明例		TiOx, Algos, CaO, Ligo	S	72		
本発明例		TiOx, Al203, CaO, Li20	S	65		
本発明例		TiOK, Al2O3, C8O(, Li2O)	s	63		
本発明的		TIOK, AIZOS, COO, MgO, ZrOZ, REZOS, NazO	S	74		
本発明例		TIOx, Al2O3, MgO, Na2O	8	86		
本発明例		TiOx, Al2O3, MgO(, Na2O)	s	88		
本発明的		TiOx, Al2O3, SiO2, K2O	s	63		
本発明的		TiOx, Al2O3, SiO2, K2O	s	83		
本発明例		TiOx, Al2O3(, SiO2, K2O)	S	68		
本発明例		TiOx, Al2O3, MnO, BeO	s	73		
本発明存	1 A74	Tłox, Alzos, SiOz, MnO, ZrOz, REzOs, BeO	S	6	5 57	1 0

[0029]

【表11】 (表10のつづき)

	No.	<b>体片中介在物形態</b>				
ł I		主成分	赵状	团数(日	战大任	磁碎性
		(カッコ内は副成分で5重量K以下含有)	<b>*</b> 2	/mm²)	(m m)	+0
本発明例	A75	TIOx, Al2Oa(, MnO, BaO)	s	62	83	Ö
本発明例	A78	TiOx, AlzOs, ZrOz, SrO	S	65	77	0
本発明例	A77	TiOx, Al2OJ, ZrO2, SrO	S	71	69	0
本発明例	A7B	TiOx, AlzOa(, ZrOz, SrO)	5	76	67	0
本発明例	A79	TiOx, Al2Os, Cr2Os, BaQ	S	70	63	0
本党明例	08A	TiOx, AlzOs, GrzOs, BaO	5	66	84	0
本発明例	A81	TiOx, Al2O3(, RE2O3, BaO)	5	62	77	0
本発明例	A82_	TiOx, AleOs, CaO, LizO, Na2O, K2O, BeO, SrO, BaO	2	65	49	0
本知识例	A83	TiOx, Al2O3, MgO, Ll2O, K2O, SrO	S	95	32	Ö
本発明例		TiOx, Al2O3(, SiO2, Na2O, BeQ)	S	67	B1	Ö
本発明例	A85	TiOx, Al2O3, CaO, LI2O, Na2O, KxO, BeO, SrO, BaO	S	62	49	0
本発明例	A86	TiOx, Al2O3, MgO, ZrO2, Ne2O, BeO, BeO	5	84	33	o
本発明例	A87	TIOK, AI2OX, RE2OX, K2O, STO	S	68	55	0
本発明例		TiOx. Al2D3, CaO	S	61	48	0
本発明例		TiOx, Al2Ox, MgO	8	90	_38	o
本発明例		TiDa, Al2O3, SiO2	\$	63	84	0
本発明例		TiOx, Al2O3	S	65	77	0
本発明例		TiOx, Al2O3, ZrO2	S	70		0
本晃明例		TiOx. Al2O3	5	73	64	0
本発明例		TiOx, Al2O3, RE2O3	5	67	60	0
本発明例		TiOx, Al2Os(, Li2O)	S	61	82	0
		TiOx, Al2O3, Ne2O	S	83	75	0
本発明例		TiOx, Al2D3(, K2O)	S	68		Ö
		TiOx, Al203, BeO	S	73		0
		TiOx, Al2Os(, SrO)	S	72		0
		TiOx, AliOx, BaO	S	70		o
		TiOx, Al2O3, CaO(, LbO)	S	66		0
		TIOx, Ai2O3, MgO, Na2O	S	91	35	0
		TiOx, Al2Ox(, SiO2, K2O)	8	62	83	0
		TiOx. Al2O3, MnO, BeO	S	64	82	0
		TiOx, Al2O3(, ZrO2, SrO)	S	76	88	0
		TiOx, Al2D3, CaO, BaO(, Na2O)	S	59	44	0
		TiOx, Al2O3, MgO, RE2O3(, K2O, BeO)	s	84	34	0
		TiOx, Al2O3, ZrO2, RE2O3, SrO, BaO	S	60		0
比较例		TIOx, Al2O3		338		0
比較例	B2	TiOx, Al2D3	S	75		<b>公文</b> 公
	B3	Al2O3		粉 19405		
	B4	TiOx		=1:415		
比較例	B5	TiOx, Al2O3, CaO, Li2O	S	111158	102	<u> </u>

# [0030]

# \* \* 【表12】 (表11のつづき)

	No.					压延時
İ		主成分	形状	個数(個	最大程	破砕性
1	1	(カッコ内は副成分で5重量%以下含有)	*2	/mm²)		
比較例	B6	TiOx, Al2O3, MgO		965		PAPE.
比較例	B7	TiOx, AlzOs, CaO	S	89		*
比較例	88	TiOx, Al2Oa, SiO2		345		
比較例	B9	TiOx, Al2O3, SiO2, MnO		1123(1		
比較例	B10	TiOx, Al2O3, SrO		306		
比較例	811	TiOx, Al2O3, MnO, BeO	5	到到为约		
比較例	B12	TiOx, Al2O3, MriO, Na2O, KED	5		五二28	
比較例	BI3	TiOs, Al2Os(, CaO)	5	111283	27:21A	0
比較例	B14	(TiOx, Al2O3(, SiO2)		928		
比較例	B15	TiOs, Al2O3(, MgO, ZrO2)		423		
比較例	818	Al2O8		##535		
比較例	917	TiOx	GHA	12-1515	4±.457	
比較例	818	TiOx, Al2O3(, SiO2, MnO)	S	3123378	3 : 220	0
比較例	819	TiOx, AlzO3, SiOz(, MnO)	S	15#352		
比較例	B20	TiOx, AlzO3, SiOz, MnO	S	wire 354		
比較例	B21	TiOs. Al2O3, GBO, SiO2, RE2O3		236		
比較例	B22	TIOx, AlzO3, MgO, SiO2, RE2O8	S	758	184	0
比較例	823	TiOx, AlzO3, CaO, MgO, SiO2, RE2O3	S	7 757		

# [0031]

【発明の効果】本発明によれば、溶鋼脱酸時に脱酸生成 る必要がなくなるため、短時間での精練が物毎に均一な組成を有し、かつ破砕性の良い脱酸生成物 40 作業負荷低減と製造コスト低減に繋がる。を鋼中に微細分散できて、介在物性欠陥の少ない鋼材を

得ることができる。さらに、数回に分けて合金を添加する必要がなくなるため、短時間での精練が可能になり、 作業負荷低減と製造コスト低減に繋がる。